

Шифр

цва-14

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО

«Будущее Сибири»

2 этап (заключительный)

Письменная работа

на олимпиаде по химии

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

Н	О	В	И	К	О	В													
---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Имя:

М	И	Х	А	И	Л														
---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Отчество:

В	Л	А	Д	И	М	И	Р	О	В	И	Ч								
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--

Учащийся в класса школы № 15804 „Гимназия №1“

г. Новосибирск
(города/села, района)

Новосибирской области
(области)

Дата рождения 14.01.2002

Контактная информация – телефон(ы) : +7-913-958-6946

E-mail: suzugatori ren.san@gmail.com


Пункт проведения этапа 15804 ВЛО „КБТУ“

Дата проведения этапа 14.02.2016

Даю согласие на обработку моих персональных данных и информирование меня посредством sms и e – mail о моих результатах и всех дальнейших мероприятиях, связанных с олимпиадой

Личная подпись М.И.

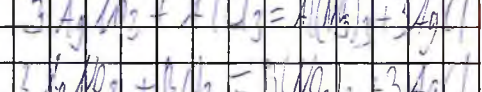
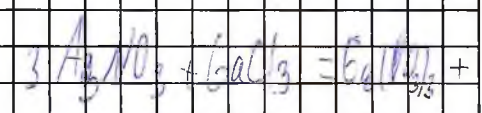
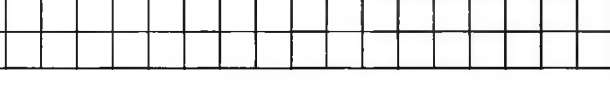
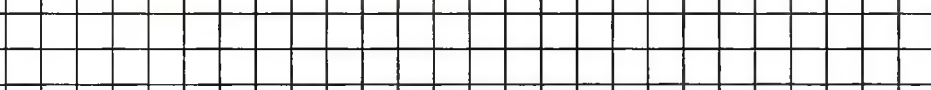
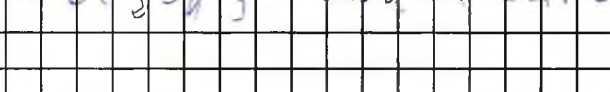
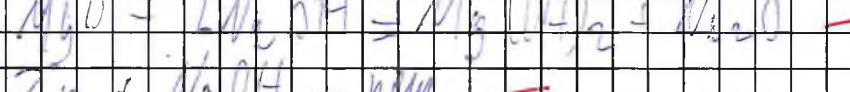
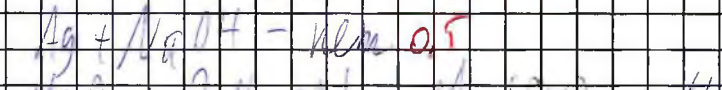
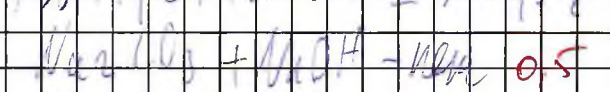
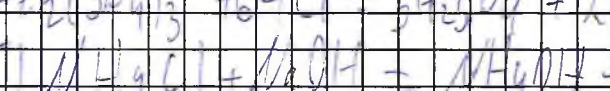
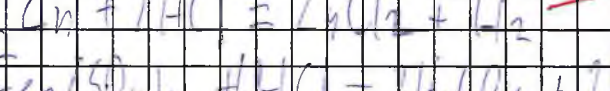
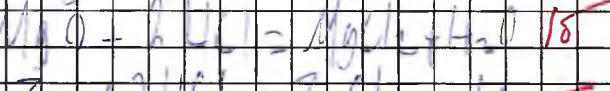
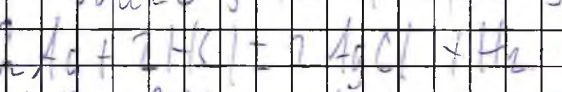
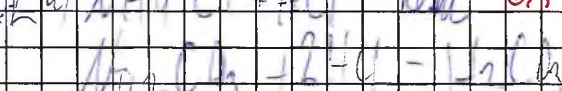
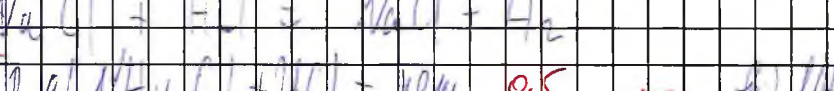
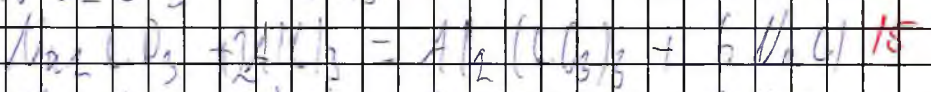
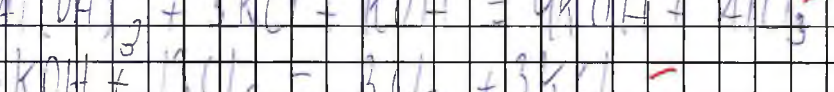
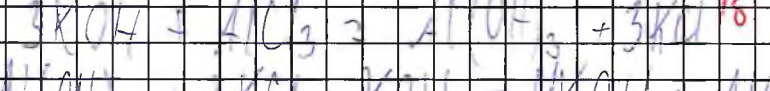
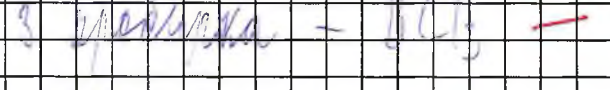
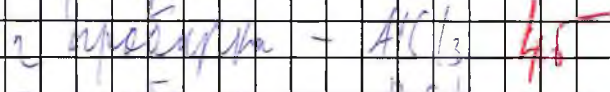
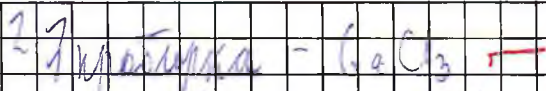
Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
40,5	23.02.16	Хомченко	

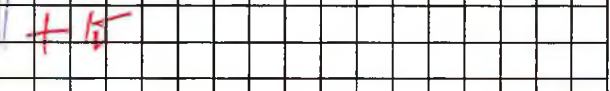
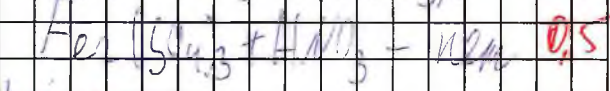
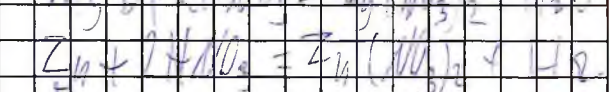
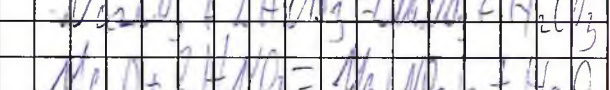
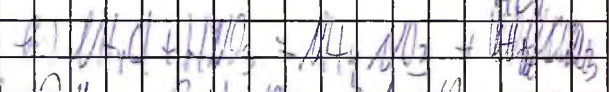
1.1	Термин вода, по мере его состава в природе при колебании — это гидратное, в воде, а гидратованная вода, в каждом случае — химическая, а не физическая.	1,5
1.2	а) реакция разложения $H_2SO_4 + H_2SO_4 \rightarrow ?$ при нагревании, реакция взаимодействия гидратной воды, а в реакции разложения $Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow ?$ при нагревании реакция взаимодействия гидратной воды 1,5	1,5
1.3	в атомной ядре в среднем среднем вал-ва $20 \times 20 \times 20$ атомных ядер, а в ядре $K^+ - 0$ 1,5	1,5
1.4	в реакции $S + O_2 \rightarrow SO_2$ взаимодействием является O_2 а взаимодействием S 1,5	1,5
1.5	это при нагревании изотопов смеси, содержащих ^{32}S и ^{34}S 1,5	1,5
1.6	вода растворяет H_2SO_4 кристаллы, а растворяет $Ca(OH)_2$ — щелочная 1,5	1,5
1.7	вещество CO у серы + 6, в жидкой — 1,5	1,5
1.8	в щелочной среде окислительная реакция с ионами S^{2-} и в кислой — красной — 1,5	1,5
1.9	Fe^{2+} 1,5	1,5
1.10	I и H_2O 1,5	1,5

25,5

Председатель жюри



78



85